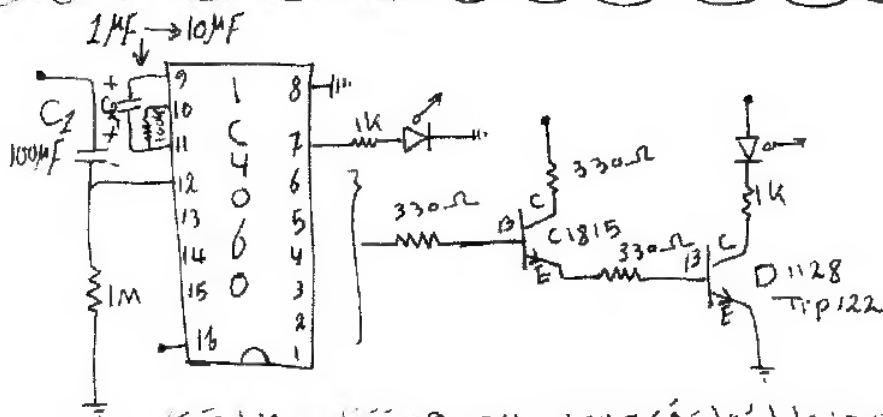
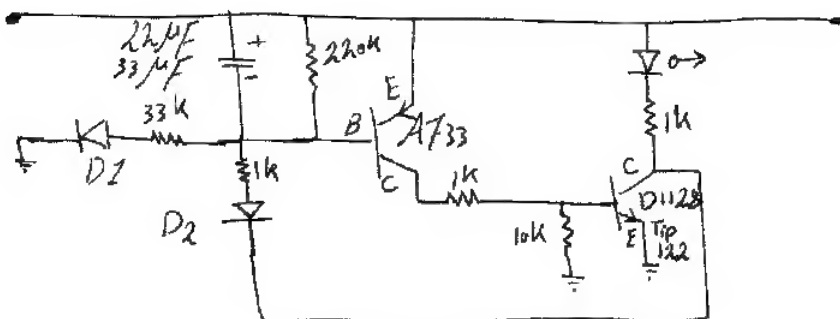
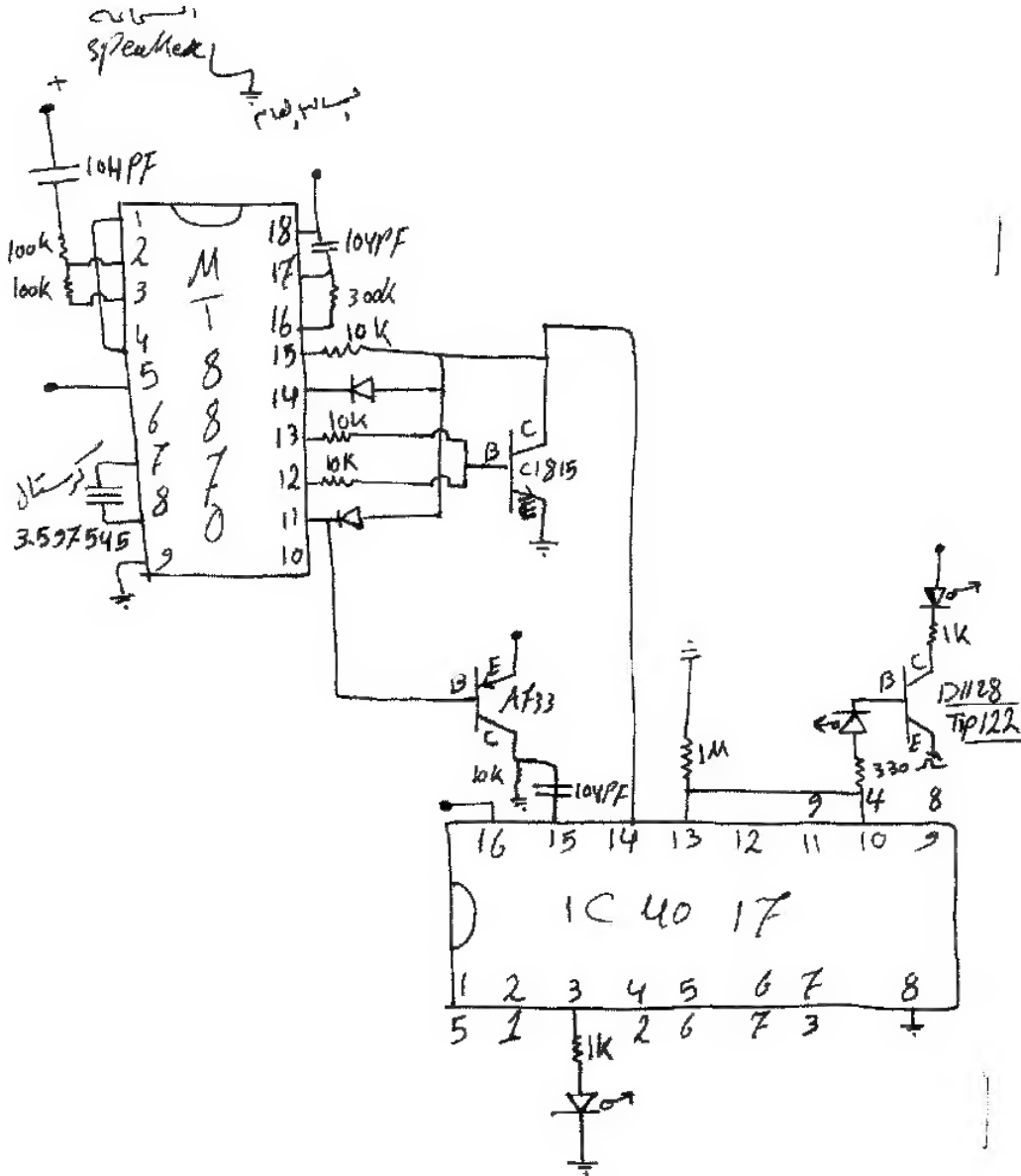


Data Bank all

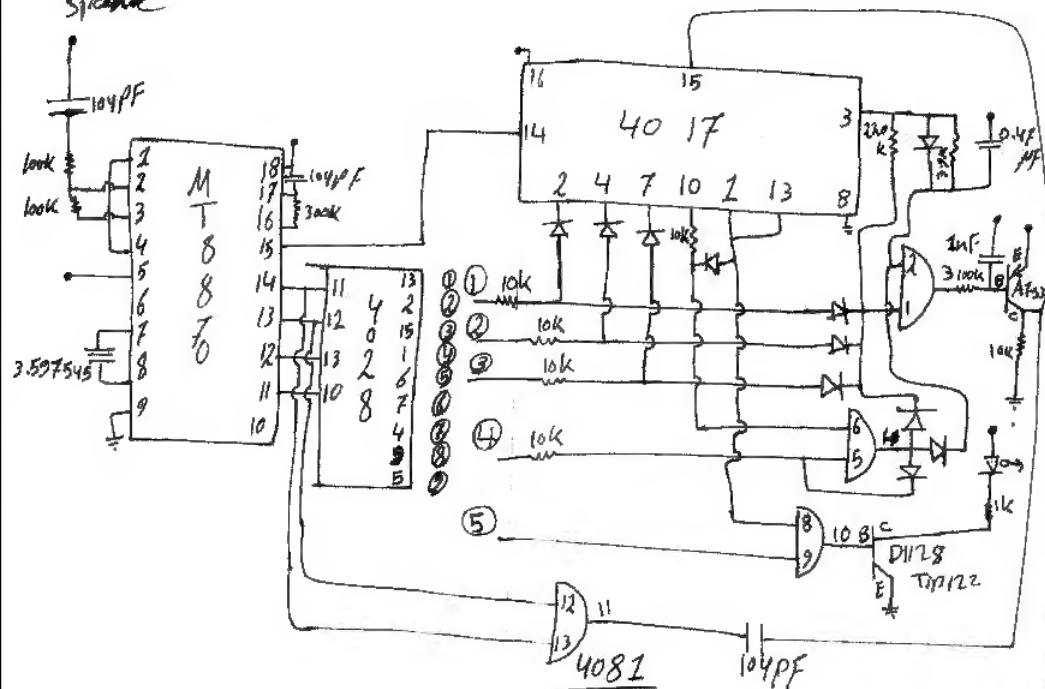


تعلیٰ ہذا لہذا نیزہ التوفیق ہے بدون مساعی وہی تفاوت فی الوقت

ص ب رقم الحنف C₂



specific



خطوات العمل للاستاذ (عند التبريد) - 1103

نوع 85 غرام من نترات الصوديوم [السداد المودون]
او 101 غرام من نترات البوتاسيوم [السداد البوتاسيوم]
او 80 غرام من نترات الأمونيوم [السداد الأزرق]
أو 98 غرام من كلوريد البكتريك - H_2SO_4

ملاحظة - نترات البوتاسيوم نثر جفها لا تكون أقل من (23٪)

النتائج معناه - عند تبريد مركز 185
ملاحظة - عند التبريد لنرى في الأجزاء المحيطة المائلة إلى اللون البني
بعض انتفاخ يكون (عند التبريد) فطهر الماء (الغاز)
إذا كانت نترات الأمونيوم قليلة التزجج نقولها بجرم التبريد

(تجربة عالية) التركيب وخصائص المادة

قانون التكوين، التحليل

(1) الكثافة = $\frac{\text{الوزن}}{\text{الحجم}}$ = الكثافة الجديدة

(2) الكثافة = $\frac{\text{الكثافة الأولى} \times \text{الكثافة الجديدة}}{\text{الكثافة الأصلية}}$ = الكثافة الأولى

(3) إذا أردنا تركيز مادة بأضافة نفس المادة المركزة 100٪

الكثافة المطلوب = $\frac{\text{التركيز الأول}}{100}$ = الكثافة المطلوب

(4) ~~توضيح~~ توضيح للمادة مركزة أي بأضافة الماء إليها

الكثافة الأولى = الكثافة المطلوب

التركيز الأول

(4) قانون التركيز بالتبخير

الكثافة المطلوب = $\frac{\text{الكثافة الأولى}}{\text{الكثافة المطلوب}}$ = كمية الماء التي يجب تبخيرها (بما المقدر)

②

مثال ① وزن سكرية الهيدروجين (H_2O_2) 12 غرام
 حجم سكرية الهيدروجين 10.5 ملل
 الكثافة = $\frac{12}{10.5} = 1.14$ الكثافة الجزيئية

$$\text{الكثافة} = \frac{12}{10.5} = 1.14 \text{ الكثافة الجزيئية} \quad (1)$$

$$\text{الكثية} = \frac{1.14 \times 35}{1.12} = 35.6 \text{ الكثية الأول} \quad (2)$$

③ مانع كمية الماء التي يجب تبخيرها.

$$\frac{\text{الكثية المطلوب} - \text{الكثية الأول}}{\text{الكثية المطلوب}} = \frac{50 - 35.6}{50} = 0.28 \text{ لكل ملل}$$

$$\text{④} \quad 10.5 \times 0.28 = 2.94 \text{ هذا الذي يبخّر}$$

$$10.5 - 2.94 = 7.56 \text{ هذا يبقى معنا في الدرع}$$

مثال ② هيدروكربون (H_2SO_4)

الوزن 10 غرام
 الحجم 20 ملل

$$\text{الكثافة الجزيئية} = \frac{10}{20} = 0.75 \text{ G cm}^3$$

$$\text{الكثية} = \frac{0.75 \times 98}{1.84} = 39.94 \%$$

مثال ③ تركيز مادة بأغلفة نفس المادة المكونة

لدينا 40 كبريت 140 ووزن 40 كبريت 140

نسب أغلفة 40 كبريت 100 إلى 40 كبريت 140 من فصل كل

40 كبريت 140

$$0.5 = \frac{40 - 60}{60 - 100} \text{ مع الكمية المطلوب انقش = الناتج} \times \text{كثية}$$

للمادة الموجود في العبارة.

مثال ④ مانع التفتت إذا أردنا خفضت إلى مادة بأغلفة الماء البنية.

كثية المطلوب 7.25 تركيز أول 140

$$\frac{25 - 40}{25} = 0.6 \text{ في كل ملل}$$

③

① محضر

عقدت برسيه الاستدعاء النسب
 10/10 لثقة 10/10 حيدر لثقة
 استن 10/10 حلات
 135 199 137

او غير كدليل

160

⑥ نفع الاستدعاء في كاسر حاجي داخل حمام حاجي ثم نصف الى برسيه الحيدر لثقة

تدليل مع التقلب على درجه 15 - 20

② وبعد الانتهاء من اجافه حجر البرسيه الحيدر لثقة تدليل بأمانة لثقة الحيدر لثقة تدليل

تدليل مع التقلب على درجه حرارة 30 - 50 بعد الانتهاء من حجر الحيدر لثقة

تجد لبرسات بيرضا اللون تصير برسيه الاستدعاء وبعد اجافه الحجر تقلب لمدة 5 دقائق ثم تترك المحلول لمدة 1/2 ساعة أو أكثر حسب شكل برسيه الاستدعاء

وتكون تكون برسيه الاستدعاء على شكل عجينة شبه IC CRACK

③ بعد ذلك نضيف الى المحلول كربونات البوريم بنسبه 1/2 كربونات البوريم

و 98 ما (أي لكل لتر نضيف 30 غرام) وبعد ذلك نرشح والذره يبقين على

ورقه الترشيح Na_2CO_3 نجفقه وبعد ما نجفقت نأخذ كمية جوده جوده

ونشعل بالكمية اذا اشتعل يكون اما طين او الوداد غير جيدة واذا انقضت مدداً مدداً

ونشعل في الشبكات مثل وضع التدليل على قبة المنزل او تحت عجل السيارة

فتمت تلك المدينه 99

الهكسامين - استخلاصه

من اترام الفصح الأبيض او اترام (Fildr bowl)

لنحرق الفصح الأبيض جيداً ونذوبه في الماء أو نكسبه ممكنه على النار بعد الزرمان

الأترا من الماء على النار نرشح الذي يترك ونبخذ على النار حتى يتشكل كما شكل لبرسات

عجينة نتركه حتى يجف تماماً وهذا الهكسامين 99

② محضر

عقدت برسيه الحيدر لثقة النسب

هكسامين 100 غرام
 برسيه حيدر لثقة 135
 ملح ليون 21 غرام
 100 135 100

مستحق

① نضع 45 جرام من بودرة الجير في كأس زجاجي ثم نصف إليه هكسانيد الطحون جيداً قليلاً قليلاً مع التقليب والنا كد بأن الهكسانيد يذوب في الماء بودرة الجير يذوب مع قليل من الماء الحارة بين 20 - 25

② ثم بعد ذلك نضع ملح الليمون الطحون جيداً قليلاً قليلاً مع التقليب والنا كد من 20 - 25 ويبدأ بودرة الجير يذوب مع قليل من الماء الحارة بين 20 - 25

③ نغلي لمدة 45 دقيقة بعد انتهاء 1 ساعة ملح الليمون

④ نلاحظ أن الماء قد أصبح غليظاً الخليل نصفه الحارة بين 30 - 40 ثم نترك المحلول قليلاً قليلاً في مكانه ثم نأخذ ما بين 20 - 25 من بودرة الجير ونضعه فيها

⑤ بعد ذلك نغسل بالكمثرجات دار (BH) ثم نرشح ونجفف. ملاحظة: 1. يجب أن لا نترك بودرة الجير الهكسانيد لأي شيء من الأشياء في هذه الحالة نصف لتر من على التريكل (HNO₃) ونتركه حتى يمتلئ فيشكل بودرة الهكسانيد. 44

① نحضر الأرد أكس (RDX) من 1. 6120 كغ تريكل HNO₃ تركيزه 18% النسب 70 غ هكسانيد H₂O₂

① نضع 120 غ من أكاسيد زجاجي ونضع الهكسانيد قليلاً قليلاً مع التقليب جيداً. ذلك أي نصف لتر نضع المحلول على النار لمدة 10 دقائق وتكون درجة الحرارة من 50 - 60 لا تتفوق أكثر من هذه الارتفاع مع التقليب جيداً ذلك أي نصف لتر 10 دقائق نقوم برفع درجة الحرارة إلى 75 ويبدأ نخرج أكاسيد من على النار ونضع عليه ما بمقدار 750 ملل ماء بارد ونجففه نرشح الخليل ونجففه. 44

5

طريقة تحضير الهيدرازين في المختبر

75 غم هيدروكلوريك (HCl) جاف
 5 غم جلاتين (في صانع البلاستيك)
 85 مللتر استند
 50 غرام غاز أمونيا أو 50 مللتر

نضعنا 5 غم من الجلاتين في وعاء التحضير ثم أضفنا إليه 5 غم استند
 ثم نضيف 50 مللتر أمونيا دفعة واحدة ثم نتركه حتى يذوب الجلاتين

ونضيف 75 غم هيدروكلوريك في وعاء مع إنتعاب
 في نهاية المحلول يتكون المحلول منه سم مالح الطعام + هيدرازين + ماء
 بالتخفيف في الماء على درجة حرارة 100/ هذا وقتا يتخذ
 وبالتشبع يبقى مالح الطعام على ورقة التشبع والذي ينزل
 في الاناء هو (الهيدرازين) ٥٥

~~طريقة التحضير~~
 (تحضير الفينول)

اولاً اذا لا يوجد عندنا (فينول) نقوم بتحضيره

① نضع 20 جبه اسبرين ونطحنهم جيداً ثم نضيف عليهم 120 مللتر من
 الكحول الأيثان (سبرين) ثم نقرب جيداً ونرشح هذا المحلول
 والناج نخرجه وملتصق بهما نحصل على الفينول النقي من 5 غم - 8 غم

ملحوظة الأبخرة التي تخرج من الفينول

اننا نعمل هذه البكرات مكره وبعزم

استنأفها!

٥٩

٦) قضيء هذه الكبريت : سمه انصب
الطريقه العاديه
قنول - 9.5 غ
هذه كبريتك 23 غ 1.98
هذه تتركب 58 غ 1.65

- ١) خذ كأس زجاجي وضع فيه هذه الكبريتك 23 غ ثم ضع عليه 9.5 قنول
ونقلب حتى يذوب ثم نضع في حمام مائي على النار لمدة $\frac{1}{2}$ ساعة
- ٢) ثم نضع هذا المحلول على ~~قسطرة~~ قطعة خشبية ~~على حمام مائي~~
حتى لا يبرد من أسفل.
- ٣) ثم نصب عليه دفعة واحدة هذه التريكل 58 غ (وليس خمر) فتخرج
غازات هذه التريكل لونها هراء الكبريتي سائل إلى اللون البلي
- ننظف حتى نخرج الغازات (لا تستشق هذه الغازات لأنها سامة وقاسية).
- ٤) نأخذ أكاس بعد ما زهبت الغازات ونضعه على النار لمدة $\frac{1}{2}$ ساعة
مع التحريك.
- ٥) وبعد ذلك ننزله على النار ونصب عليه ~~٥٥~~ بالله ماء بارد
فتكون بلورات هذه الكبريت.
- ٦) بعد ذلك خذ على النار مائه (5 - 10 زجاجات) ~~التي~~
لأتمام التفاعل.
- ٧) وبعد نقوم بعملية التسخين ثم نحضف على الشمس. ٢٢

ملاحظة : إذا كان القنول جليظ فنسحقه في حمام مائي حتى
ينصهر ثم نأخذ الكمية المطلوبة.

الملاحظة - تذاب تحت (أكسيد البكتريه) (502) را الاقل ان يكون نوعه بارد

100 غم خمسة كل النار ثم تتركه يبرد قليلا فلهذه 10 غم بودرة الطينوم
ثم نضيف الي هذا الخليط 40 غم بيكسيد الهيدروجين والأكسيد من 50 - 70
أكثر من هذا يكون خليط متفجر ثم قلنا هذا الخليط جيد مع بعضه البعض
ثم يضاف مادة محترقة أو جافيت عسكري بدون مادة باردة .

بيكسيد الهيدروجين - يتفاعل مع نترات المواد الحفوية لذلك يجب لتطهير الجبهه قبل
وضع البيكسيد بها .

① تحت أولا زيادة تركيز البيكسيد بالتخفيف الى النار

① بيكسيد هيدروجين ترك 170 غم + نترات امونيوم 67 غم
+ بودرة الطينوم 11 غم + كبريت اخضر (سماد زراعي) 5 غم
تقوت 2 من T.N.T

4 يخلط الجميع مع بعض ثم تصنع الخليط ثم بيكسيد الهيدروجين وخليط جيد

② بيكسيد هيدروجين ترك 170 غم + بودرة الطينوم 9 غم
+ نشاء خشب 1 غم

③ نترات امونيوم 12 غم + بيكسيد ترك 3 غم + بودرة 2 غم

④ بيكسيد ترك 3 غم + كلورات بوتاسيوم 12 غم + بودرة 2 غم + كبريت اخضر
زراعي 1 غم

⑤ بيكسيد ترك 4 غم + استيرن 1 غم + تيكيت 100

⑥ بيكسيد ترك 4 غم + استيرن 1 غم + بودرة 1 غم

⑦ بيكسيد ترك 3 غم + نترات امونيوم 12 غم + جبهه سوداء 2 غم

⑧ كلورات بوتاسيوم ارميديوم 48 غم + غسل فل ابيض + صيدور 66 غم

تقوت أكثر من 2 من T.N.T مركب

⑨ كلورات بوتاسيوم ارميديوم 40 غم + 3 غم غسل فل ابيض

⑩ بيكسيد ترك 4 غم + جبهه سوداء 1 غم

بعد ملاحظة هذا الخليط كلها ازداد ~~تقوت~~ تقوته اذدادت
تقوته تقريبا 3 من T.N.T

3 غمغ + غفل اسود 1 غمغ اولفل افر 1 غمغ اسود 1

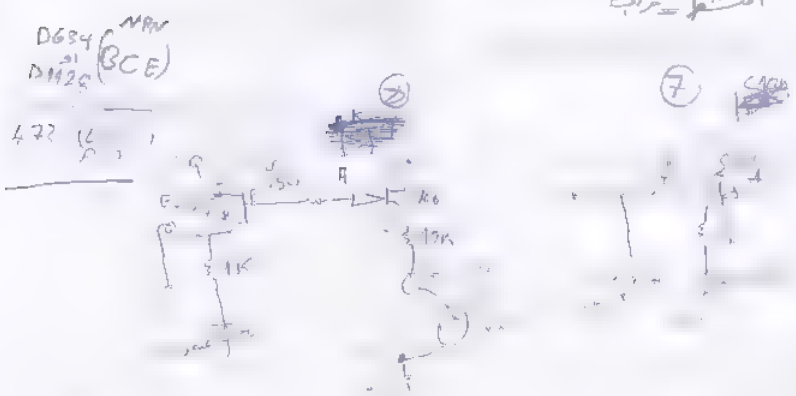
الغليبة (C6)

(8)

③ ركسيد كاز 4 غمغ + غفل اسود او افر 1 غمغ

ومزيلة ومحممة قوته اكد من 2 (T.N.T)

المسحوق / البادئ / يضاف الى المصفوفة راتنج
المسحوق - مركب



طريقة تحضير (NC) - انتدوسيليلون
 150 غرام صلب + 100 غرام صلب + 100 غرام صلب
 70 50 50

1- مزج المواد في وعاء زجاجي مع التحريك المستمر لمدة 15 دقيقة.
 2- إضافة المواد المتبقية تدريجياً مع التحريك المستمر لمدة 15 دقيقة.
 3- إضافة المواد المتبقية تدريجياً مع التحريك المستمر لمدة 15 دقيقة.
 4- إضافة المواد المتبقية تدريجياً مع التحريك المستمر لمدة 15 دقيقة.
 5- إضافة المواد المتبقية تدريجياً مع التحريك المستمر لمدة 15 دقيقة.
 6- إضافة المواد المتبقية تدريجياً مع التحريك المستمر لمدة 15 دقيقة.

قليلًا

(2) عليه تحضير (NC) كشبه دافنة.
 تنقسم هذه العملية إلى مرحلتين الأولى هي عملية الأذابة وثانيها الأذابة
 عند 100 درجة مئوية لمدة 15 دقيقة مع التحريك المستمر.
 عند 100 درجة مئوية لمدة 15 دقيقة مع التحريك المستمر.

عدا (PBG)

(3) المرحلة الثانية هي مرحلة التبريد.
 1- تبريد الخليط إلى 100 درجة مئوية مع التحريك المستمر.
 2- تبريد الخليط إلى 100 درجة مئوية مع التحريك المستمر.
 3- تبريد الخليط إلى 100 درجة مئوية مع التحريك المستمر.

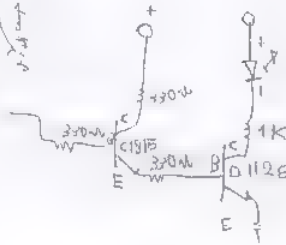
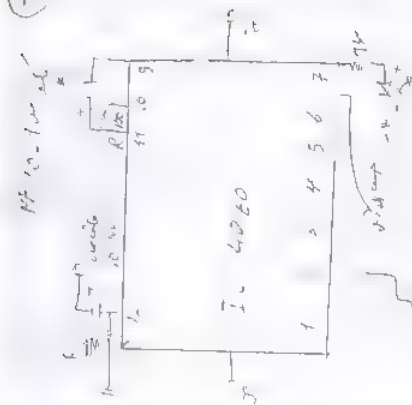
1 إلى 2

ملاحظة: إذا أردت أن تظن الأشكال مثل شبكة البارد إلى الزجاج أو أقل من ذلك
 عند تحويل إلى السرعة المطلوبة
 المحذرين: في مكان مظلم ومبارد

(4) مادة سوداء + نترات برباسيم + كلغ + حمض سود + كلغ + كبريت 10 غرام (مضاد)
 1- مزج المواد في وعاء زجاجي مع التحريك المستمر لمدة 15 دقيقة.
 2- إضافة المواد المتبقية تدريجياً مع التحريك المستمر لمدة 15 دقيقة.
 3- إضافة المواد المتبقية تدريجياً مع التحريك المستمر لمدة 15 دقيقة.
 4- إضافة المواد المتبقية تدريجياً مع التحريك المستمر لمدة 15 دقيقة.
 5- إضافة المواد المتبقية تدريجياً مع التحريك المستمر لمدة 15 دقيقة.

التركيب	الوزن الجزيئي	الوزن الجزيئي	التركيب	التركيب
GCm3 1.42	8	7	H ₂ O	الماء
GCm3 184	340	36	H ₂ O	الماء
GCm3 119	61	37	H ₂ O	الماء
GCm3 0.68	58	133	NH ₃	الأمونيا
GCm3 1.12	100	37	H ₂ O	الماء
GCm3 1.1	114	100	N ₂ H ₄	الهيدرازين
GCm3 0.79	78.3	110	C ₂ H ₅	الإيثيل
GCm3 2.4	183	194	C ₁₂ H ₁₄	البنزين
GCm3 1.78	192	143	C ₂ H ₆	البروبان
GCm3 0.84	56	7.99	C ₃ H ₆ O	الأسيتون
GCm3 0.8	45	1.37	CH ₂ O	الفورمالدهيد

- 450, 451 - 7



1	1
2	2
3	3
4	4
5	5
6	6
7	7
8	8
9	9
10	10
11	11
12	12
13	13
14	14
15	15
16	16
17	17
18	18
19	19
20	20
21	21
22	22
23	23
24	24
25	25
26	26
27	27
28	28
29	29
30	30
31	31
32	32
33	33
34	34
35	35
36	36
37	37
38	38
39	39
40	40
41	41
42	42
43	43
44	44
45	45
46	46
47	47
48	48
49	49
50	50
51	51
52	52
53	53
54	54
55	55
56	56
57	57
58	58
59	59
60	60
61	61
62	62
63	63
64	64
65	65
66	66
67	67
68	68
69	69
70	70
71	71
72	72
73	73
74	74
75	75
76	76
77	77
78	78
79	79
80	80
81	81
82	82
83	83
84	84
85	85
86	86
87	87
88	88
89	89
90	90
91	91
92	92
93	93
94	94
95	95
96	96
97	97
98	98
99	99
100	100

$$\frac{\Delta P_N}{\sqrt{C_{12} \eta}} \quad \frac{1}{\sqrt{C_{12} \eta}}$$

ملاحظة - التفاضل العكس نقيضه العكس في الميراث
ملاحظة أيضا $RK100$ إلى $RK150$.

[illegible]

وَيُنْفِقُ فِي سَبْعَةِ مِائَاتٍ مِائَةً

أأخذ هذا الوقت ويكون مثلاً (3) دقائق و 26 ث و 35 جزيئات

در صورت کمرج هو، حل این دستگاه متعینها برای آن عدد داند.

الاعرف من الارب باحد (ممكن) ان يكون في احد هذه الحالات

2007, 6. 12. 2007

[illegible]

۱۰. در این سمبل 12 و 2 و 3 و 4 و 5 و 6 و 7 و 8 و 9 و 10 و 11 و 12 و 13 و 14 و 15 و 16 و 17 و 18 و 19 و 20 و 21 و 22 و 23 و 24 و 25 و 26 و 27 و 28 و 29 و 30 و 31 و 32 و 33 و 34 و 35 و 36 و 37 و 38 و 39 و 40 و 41 و 42 و 43 و 44 و 45 و 46 و 47 و 48 و 49 و 50 و 51 و 52 و 53 و 54 و 55 و 56 و 57 و 58 و 59 و 60 و 61 و 62 و 63 و 64 و 65 و 66 و 67 و 68 و 69 و 70 و 71 و 72 و 73 و 74 و 75 و 76 و 77 و 78 و 79 و 80 و 81 و 82 و 83 و 84 و 85 و 86 و 87 و 88 و 89 و 90 و 91 و 92 و 93 و 94 و 95 و 96 و 97 و 98 و 99 و 100 و 101 و 102 و 103 و 104 و 105 و 106 و 107 و 108 و 109 و 110 و 111 و 112 و 113 و 114 و 115 و 116 و 117 و 118 و 119 و 120 و 121 و 122 و 123 و 124 و 125 و 126 و 127 و 128 و 129 و 130 و 131 و 132 و 133 و 134 و 135 و 136 و 137 و 138 و 139 و 140 و 141 و 142 و 143 و 144 و 145 و 146 و 147 و 148 و 149 و 150 و 151 و 152 و 153 و 154 و 155 و 156 و 157 و 158 و 159 و 160 و 161 و 162 و 163 و 164 و 165 و 166 و 167 و 168 و 169 و 170 و 171 و 172 و 173 و 174 و 175 و 176 و 177 و 178 و 179 و 180 و 181 و 182 و 183 و 184 و 185 و 186 و 187 و 188 و 189 و 190 و 191 و 192 و 193 و 194 و 195 و 196 و 197 و 198 و 199 و 200 و 201 و 202 و 203 و 204 و 205 و 206 و 207 و 208 و 209 و 210 و 211 و 212 و 213 و 214 و 215 و 216 و 217 و 218 و 219 و 220 و 221 و 222 و 223 و 224 و 225 و 226 و 227 و 228 و 229 و 230 و 231 و 232 و 233 و 234 و 235 و 236 و 237 و 238 و 239 و 240 و 241 و 242 و 243 و 244 و 245 و 246 و 247 و 248 و 249 و 250 و 251 و 252 و 253 و 254 و 255 و 256 و 257 و 258 و 259 و 260 و 261 و 262 و 263 و 264 و 265 و 266 و 267 و 268 و 269 و 270 و 271 و 272 و 273 و 274 و 275 و 276 و 277 و 278 و 279 و 280 و 281 و 282 و 283 و 284 و 285 و 286 و 287 و 288 و 289 و 290 و 291 و 292 و 293 و 294 و 295 و 296 و 297 و 298 و 299 و 300 و 301 و 302 و 303 و 304 و 305 و 306 و 307 و 308 و 309 و 310 و 311 و 312 و 313 و 314 و 315 و 316 و 317 و 318 و 319 و 320 و 321 و 322 و 323 و 324 و 325 و 326 و 327 و 328 و 329 و 330 و 331 و 332 و 333 و 334 و 335 و 336 و 337 و 338 و 339 و 340 و 341 و 342 و 343 و 344 و 345 و 346 و 347 و 348 و 349 و 350 و 351 و 352 و 353 و 354 و 355 و 356 و 357 و 358 و 359 و 360 و 361 و 362 و 363 و 364 و 365 و 366 و 367 و 368 و 369 و 370 و 371 و 372 و 373 و 374 و 375 و 376 و 377 و 378 و 379 و 380 و 381 و 382 و 383 و 384 و 385 و 386 و 387 و 388 و 389 و 390 و 391 و 392 و 393 و 394 و 395 و 396 و 397 و 398 و 399 و 400 و 401 و 402 و 403 و 404 و 405 و 406 و 407 و 408 و 409 و 410 و 411 و 412 و 413 و 414 و 415 و 416 و 417 و 418 و 419 و

$\alpha = \frac{1}{\sqrt{2}}$, $\beta = \frac{1}{\sqrt{2}}$

∴ $\frac{1}{\sqrt{1-x^2}} = \frac{1}{\sqrt{1-\frac{1}{4}}} = \frac{2}{\sqrt{3}}$

ليسا إلى اليوم (مسألة دأمة وثواني حرمها ١٤٠٤هـ).

$$4^{100} 90 \times 4 \div 60 = \text{shift } 200$$

4. $90^\circ \times 4 \div 60 = \text{Satz}$

مجلس تكملة

۴۔ تطبیق دعائے ثانی دعائے رسالت۔

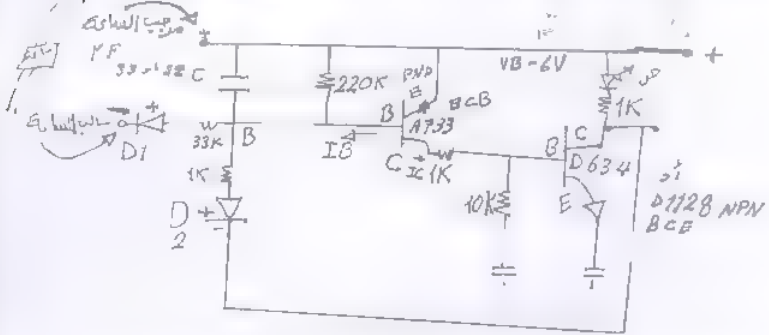
١٠. معادلة الدائرة بالحمل وضع سلك (الموزع مع سلك الدائرة) مصطف (3)

احمل مع رجل 12 في IC
 * قياس الجهد (A) وضع جهاز أقيمت له سلك الدائرة ، التلويح تحويل
 عند حمل الجهد بعمق البطارية سلك الحمل بعمق الدائرة

شركة نوفا ، ليرة 99 F - Casio باستخدام الساعة

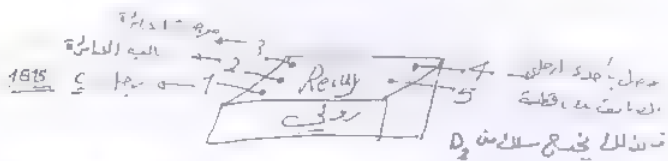
تدويره باستخدام الساعة Casio Data Bank

أ. كاست الساعة اجلية يتخذ 22 أو 33 ساعة ، NF
 * * * * * = = = = = خذ = = = = = NF كاست



سلك حمله اذا اردت وضع (رملي) في الدائرة 24 سلك 3/4 D

C1815 دور لك الخا ج س D2 اذا ربي اخلعه
 بك رجل في رجل في هذا المرحله :

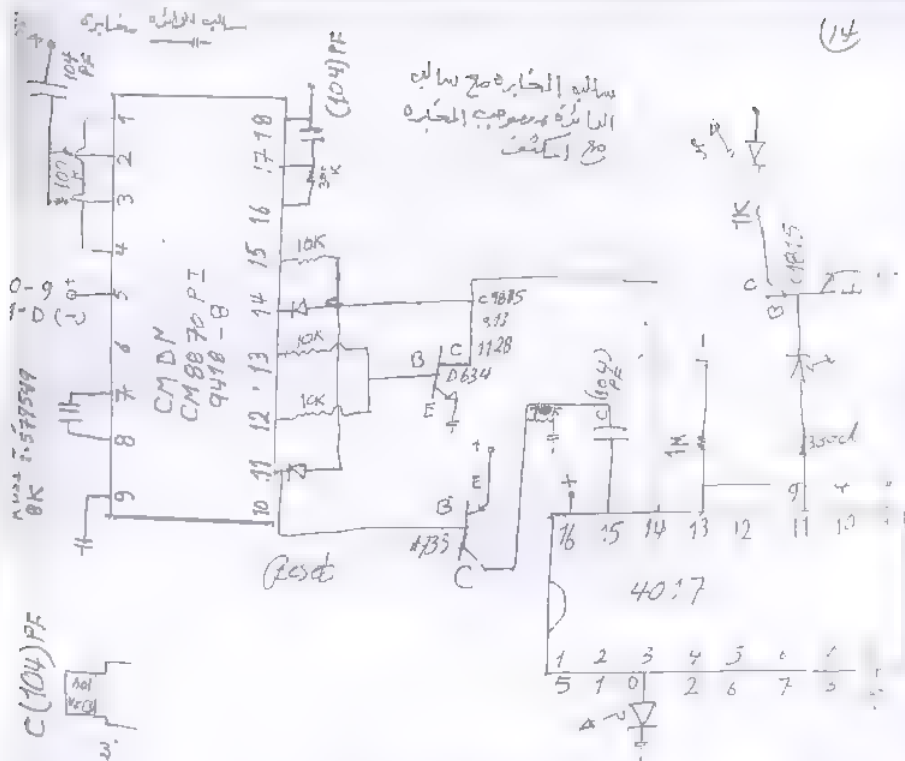


تدويره في خرج سلك من D
 الى رجل في رجل في

اللون	اللون الاول في الدائرة	اللون الثاني في الدائرة	اللون الثالث في الدائرة
الاسود	0	0	0
البنفسجي	1	1	1
الاحمر	2	2	2
البرتقالي	3	3	3
الاصفر	4	4	4
الخضري	5	5	5
الزرق	6	6	6
البنفسجي	7	7	7

التيار في الدائرة ، ربطه بطارية
 في سلك في سلك في سلك في
 في سلك في سلك في سلك في
 في سلك في سلك في سلك في
 في سلك في سلك في سلك في

مربع
 +
 مربع



der Jahre 11, 14, 15
der Jahre 12, 13 →

الحمد لله رب العالمين

* 1101
0011
A 1011
B 0111
C 1111
D none

1 1000⁺
2 0100 ↓
3 1100 ↓
4 0010 x
5 1010 x car
6 0110 ↓ 1 →
7 1110 ↓
8 0001 x car 0 → 10K
9 1001 x
0 0101 ↓

1-14

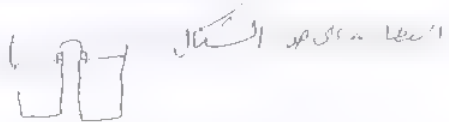
$\frac{1}{10} \sim 10K$

الأجيب / للبطاريه
الحايه / للاسسور
القره / للساعات

Ph₄₇₃
ECB
4737
Q

(15)

١) نضع جميع المثلثات قبل العمل وأولاً نضعه [()]
 نضعه الصافي كذلك بدون قاطبة
 ثم نضع سلك معاً دمجاً معاً دمجاً سلكاً للمدارس
 ٢) نضعه لعمال الصافي في صورة واحدة من قبل المصالح في
 ٣) نضعه في سلك قشر في سلك واحد من قبل المصالح



٤) المقاطعة بالنسبة للأسلاك
 بأدوم
 4.2 أو 4.8 جرد

- ١- البغارية في لوحة
- ٢- سلك الصافي مع المردم
- ٣- سلك الصافي مع الكنت

- ١- البغارية في لوحة
- ٢- سلك الصافي مع المردم
- ٣- سلك الصافي مع الكنت
- ٤- سلك الصافي مع الكنت
- ٥- سلك الصافي مع الكنت
- ٦- سلك الصافي مع الكنت
- ٧- سلك الصافي مع الكنت
- ٨- سلك الصافي مع الكنت
- ٩- سلك الصافي مع الكنت

[illegible]

14

[illegible]

"... من اجله ..."

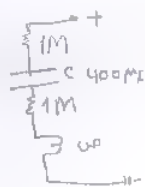
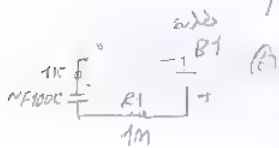
پاکستان



20/6 غم + استود 799 1.50

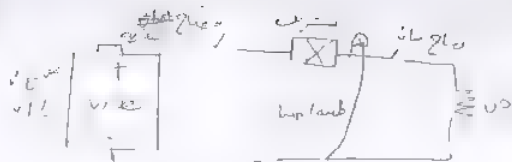
الاستشارة وهو رتب بانني استاذ الامم في هذا الموضع.

تورقة المنبر 40- مخطوطه أكمل

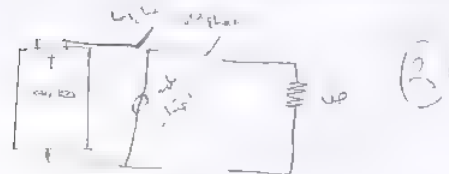

$$I_{H_2O_2} = 1.18 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$$


الحل
 $C \times R = \text{المسافة المقطوعة}$
 $150 \times 1 \text{ م} = 150 \text{ م}$

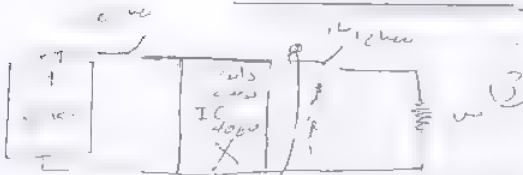
(1)



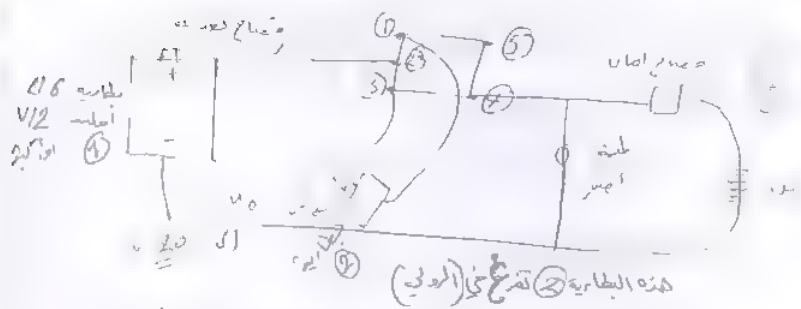
(التيار الكهربائي)



(2)



(3)



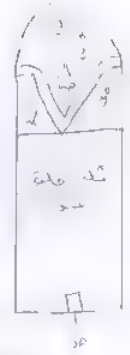
هذه البطارية (2) تفرغ على التوالي

إذا كانت البطارية تفرغ على التوالي، فإنها تفرغ على التوالي، وإذا كانت البطارية تفرغ على التوالي، فإنها تفرغ على التوالي.

(10)



ملاحظة: زيادة كثافة الكتلة على طرف
استخدام طانة صخرية
(1) استخدام بيت أو بطن
جارية أو سبيل للمياه
المنجارية التي يدرجا
تتقاطع في مقدورها على
الاحتراق
(2) يدير باب في الخواص



X X X X X X X X X X

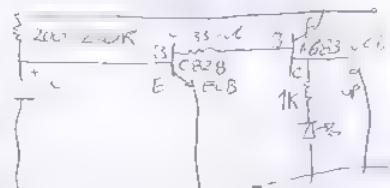
8	9	4	7	2	3	1	6	5
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د

X X X X X X X X X X

مساحة (1000) (1000)

5! 20 10

المساحة الكلية للمبنى
المساحة الكلية



(9)

(C)

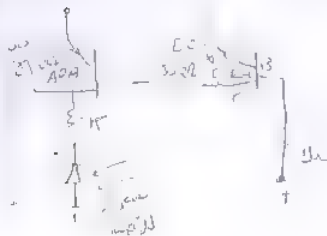
خالت نقل بقطع (الان) (او بغيره)

الان بغيره
الان بغيره

(C)

504
503

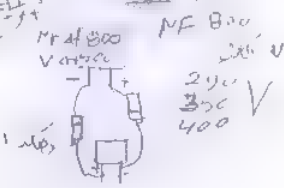
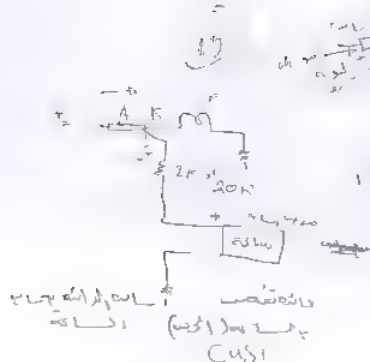
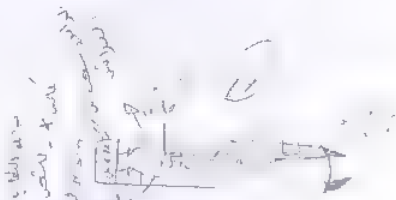
504



الان بغيره



(C) (C)



الان بغيره
الان بغيره
C03

- ولسم يلب الزعم المرفوع -

«قوانين التلدين والتخفيف والكثافة»

$$(1) \text{ الكثافة} = \frac{\text{الوزن}}{\text{الحجم}}$$

$$(2) \text{ التكوين} = \text{التكوين} \times (\text{الكثافة الجذبية} - 1)$$

$$(\text{الكثافة الألفية} - 1)$$

ملاحظة: الكثافة

(3) قانون أحمك للكثافة، إذا علم التكوين الحديد:

$$= \frac{\text{النسبة الحديد} \times (\text{الكثافة الألفية} - 1)}{1 +}$$

التكوين الألفي

(4) إذا أردنا تركيز مادة باوحدة من المواد المركبة

100%، إليها نستخدم القانون التالي:

$$\text{النسبة المطلوب} - \frac{\text{النسبة الأول}}{\text{نسبة المادة المكونة}}$$

$$100 - \text{النسبة المطلوب}$$

(5) لتعيين من بين أسماء المواد إليها نستخدم القانون التالي:

$$\text{النسبة الأول} - \frac{\text{النسبة المطلوب}}{\text{النسبة المطلوب}}$$

$$\text{النسبة المطلوب} - \frac{\text{النسبة الأول}}{\text{النسبة المطلوب}}$$

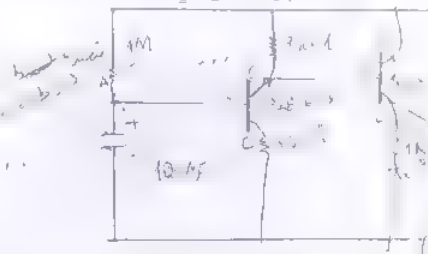
(7) إذا أردنا تركيز مادة ما نحصل من النسبة كذا نسبة كذا

مستخدم القانون التالي:

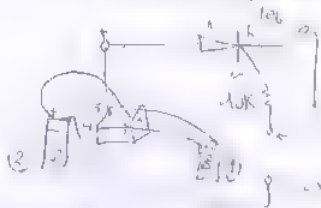
$$\text{النسبة المطلوب} - \frac{\text{النسبة الأول}}{\text{نسبة المادة المكونة}}$$

الرواي ينادي بولت المطامير ارا التمدن توت المطامير
اذا نعت المطامير (ج) فتمنع الجوة

v_1 : سرعة الزاوية ، v_2 : إلى v_{12} ، زاوية التواء مع طريق الكفاف



الحمد لله رب العالمين



تکلیف است و باید که در این باره تحقیق شود

حقیقتاً شریفی تصریح بخاطر (۶) قضاوت در مورد آن

دادا اردنا قضيتهم معاً في ٢٠٠٠ م. و قد
 دفع الحكم موصية مع المصطفى في ٢٠٠٠ م.
 ما دونه انهما (بما لكس) او شاي كذا اطلبنا الكسار دفع سبيلكس
 لعل في سبيلكس في دولة و قد حصلنا في سبيلكس في دولة
 من دفع السبيلكس في دولة (بما لكس) او شاي كذا اطلبنا الكسار دفع سبيلكس
 اراد اردنا سبيلكس

والا لو حيت في الجسر في ٢٠٠٠ م. الى ٣٥ دقيقة و قد
 دفع الحكم ما في دولة و قد حصلنا في دولة
 من دفع الحكم في دولة في دولة (بما لكس) او شاي كذا اطلبنا الكسار دفع سبيلكس
 (passport)

لما في دولة في دولة في دولة (بما لكس) او شاي كذا اطلبنا الكسار دفع سبيلكس
 (بما لكس) او شاي كذا اطلبنا الكسار دفع سبيلكس
 اراد اردنا سبيلكس في دولة في دولة (بما لكس) او شاي كذا اطلبنا الكسار دفع سبيلكس

بسم الله الرحمن الرحيم

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

* ① سم السم القاسم أو البوتولونيوم وهو سم برتقالي.

هو جزيء مضغوط بالحرارة العالية إذا وصلت 100°C إلى صدء (40) كافيته لتعطيم السم.

4 - يضاف من الأندلوجة الجرثومية لأنه يتيح من البكتيريا لأجل أن تنمو هذه البكتيريا تحتاج إلى 4 الرضن والظلام وجو جاني.

5 - كداع لهذا السم (كسفين موهن).

6 - الجرعة القاتلة: من (12) من المليون إلى (28) من المليون

يعتبر (30) ملتر كافيته لقتل (60) مليون من البشر

7 - زمن القتل من (3) أيام إلى (6) ليال من الاستشفاء أقل بكثير من ذلك.

{ من (3) إلى (5) ساعات }

8 - تباد الأعداء: من (12) إلى (36) ساعة من تناول.

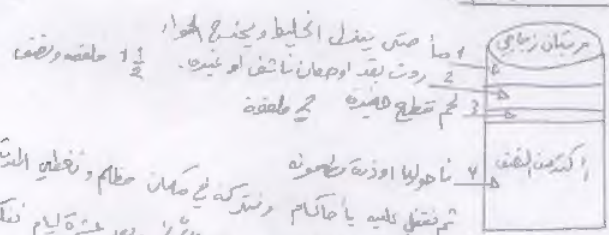
وهي: 1 - الغثاء - القيح - شلل العضلات - استعرج حرق العين.

- جروح شديد - حقوه الباع - تمدد الصوت واختفائه

- التهاب اللسان - ارتخاء الرقبة - نزول سائل من الفم

والأنف - الموت (هذا بالنسبة للاستشفاء)

* طريقة التحفيل *



ولا بد من استعمال (قنارات - كمادات - قن) لا يدخل هجرم الهواء.

(4) * اسم زيت بذرة الخنجر (الراسين) (Rich)

- منه يحصل معه ليحم استعمل الفعالة والقتل.
 20 بذرة تعادل خمسة مثاقيل (للبلبل) للطفل 7 بذرات الجوزة الفعالة (10 ملغم من وزن).
 5 من القتل من (4 إلى 14 يوم) المستشفة من 3 إلى 10 أيام.
 - الانسداد في القناة - الام في المعدة - قلس - حمى بدئية - اسهال معوي
 بالدم - حرقات في الحلق - توقف الجهاز الهضمي - الموت.

* طريقة التحليل

- 1) ماخذ وزن معين من بذور الخنجر وقشرها.
- 2) تخلص هذه البذور لخصاً جيداً (لأنه يحمي) وليس كسابقي ثم يصبح معاً عجينة.
- 3) ثم هذا العجينة المتكون (داخل صريتان زجاجيت أو بلاستيكية)
 (4) أمثال لثقل وزن البذور من الأسيتون على هذه العجينة واسطخه
 جيداً ثم أخضع المرصتان ثم انكدة (72 ساعة) والاقفل بحريكة من وقت
 إلى آخر خلال (72 ساعة) وبعد ذلك ترسله مارتك السائل المتأثر وأخرج
 العجينة البقية.
- 4) ضع هذه العجينة داخل المرصتان وصب عليه مرة أخرى (4) أمثال وزنه من الأسيتون
 مارتك طرة 72 ساعة.
- 5) اخرج ماخرج العجينة المتبقية وجففها في الشمس ويكون السهم جافاً
 للاستعمال ويخرج معها بدرجة ~~بعضاً~~ أيضاً اللون الأكستون C_2H_5O
- 6) والراسين لا يذوب في الماء وطهاها يذوب في اللهبون اذال فيس في طهي
 وكذلك في الراسين
- 7) على أن يحميه صام (7) ساعات 1 رتب قوى البنية
 = = = = = X = = = = =
- 8) يباع في الصيدليات تحت اسم (castor oil) لاشبه له
 دواء هندريان البطن

(5)

* نسم السيانيد (cyanide (cn يستخدم في تنظيف وتخليق العديد من المعادن مثل الذهب
 وهي حمض الهطاط المقطوع والفضة والفضة والفضة والفضة والفضة والفضة والفضة والفضة
 والفضة والفضة والفضة والفضة والفضة والفضة والفضة والفضة والفضة والفضة

تحضير السيانيد البوتاسيوم $K_4Fe(CN)_6$

- (1) اخذنا 10 غم كربونات البوتاسيوم مع
 (2) 10 غم حمض نيتريك (3) 5 غم هيدروكسيد
 (4) 5 غم يوريا 46 $CO(NH_2)_2$

ثم نخلطهم في قارورة زجاجية ونسحقها على سطح معدني بعد أن نضع القارورة في حمام
 مائي بارد ثم نضعها في حمام مائي بارد ثم نضعها في حمام مائي بارد ثم نضعها في حمام مائي بارد
 ثم بعد ذلك نضعها في حمام مائي بارد ثم نضعها في حمام مائي بارد ثم نضعها في حمام مائي بارد
 جيداً ثم نضعها في حمام مائي بارد ثم نضعها في حمام مائي بارد ثم نضعها في حمام مائي بارد
 ثم نضعها في حمام مائي بارد ثم نضعها في حمام مائي بارد ثم نضعها في حمام مائي بارد

(6)

تحضير السيانيد (cn)

أخذنا 8 غم هيدروكسيد البوتاسيوم وقلعناه جيداً ثم قلعناه
 في 3 غم كربونات البوتاسيوم جيداً ثم قلعناه في حمام مائي بارد
 معدني وقلعناه في حمام مائي بارد ثم نضعها في حمام مائي بارد
 بارد ثم في الهواء
 وبعد ذلك نضعها في حمام مائي بارد ثم نضعها في حمام مائي بارد
 وإعطنا الجارية بعد حوالي 30 دقيقة وبعد ذلك
 هذا المركب

(7)

إزالة البوتاسيوم

أزبد هيدروكسيد البوتاسيوم 4 غم في 2 ملل من الماء المقطر
 بالتحقق وبعد 25 دقيقة ونضعها

(30)

① السموم الكوبالتية
تنتج الكوبالت
Cobalt nitrate

المخبرية المخالفة
 $Co(NO_3)_2$ في محلات السموم
لجوارك عند تدبيرها بالأسرار

② سموم الكوبالت
هذا سموم الكوبالت مقدار ملعقة صغيرة ووضعا مع ماء مقدار في طبقة كبيرة
كلما الوزن 25 ملل ثم يضاف الكوبالت

③ سموم الزئبق
 $Hg(NO_3)_2$ سموم زئبق تدبيرها بالأسرار في محلات السموم
هذا سموم الزئبق مقدار (1/2) ملعقة صغيرة مع ملعقة كبيرة ماء
ثم يخلط في الحوض ويدر 33 دقيقة حتى الكوبالت

④ غاز الكلور
كلور الكوبالت سموم 2 + 1 كغف صيد وكتيرين
 $KClO_3$
الكلور وكتيرين كما الكوبالت وهو غاز ثقيل وسموم وهو غاز ثقيل وسموم

⑤ سموم الكوبالت
 $HgCl_2$ سموم الكوبالت
 $Co(NO_3)_2$ سموم الكوبالت
سموم الكوبالت

⑥ سموم الزئبق
سموم الزئبق أو سموم الزئبق سموم سموم سموم
 HCl سموم الزئبق أو سموم الزئبق سموم سموم سموم